و ، اجزاء بنیادی جهان مادی هستند. انرژی از راههای گوناگون با ماده ارتباط دارد، چنانکه کاهش	
خورشید موجب تولید میشود. «غذا» همواره نقش محوری در رشد، تندرسی و زندگی انسان داشته است.	
شرفت دانش و فناوری، موجب افرایش تولید فرآوردههای کشاورزی و دامی و تولید صنعتی غذا شده است. در تولید	پين
وه، به دلیل فساد مواد غذایی و دشواری نگهداری، حفظ کیفیت و ارزش مواد غذایی، اهمیت بهسزایی دارد. همچنین	نب
ِ صنایع غذایی، حجم عظیمی «آب» مصرف میشود و تأمین غذای جامعه را مشکلتر میکند.	در

خود را بیازمایید صفحه ۵۱؛

الف) \_\_\_\_ و دردرجه دوم \_\_\_ و \_\_\_ .

ب) با حذف خوراکیهای غیر ضروری (مانند چیپس، پفک، نوشابه) تاحدی امکان تأمین هزینه مصرف انواع \_\_\_\_ در سبد خانوار تأمین میشود. (!!)

پ)

- توزیع شیر رایگان در مدارس، مهدکودکها، پادگانها و دانشگاهها
  - دادن علوفه و داروي دامي با قيمت ارزان به دامدار
    - فرهنگسازی مصرف

ت) فرهنگسازی استفاده بیشتر از حبوبات (مصرف عدسی یا آش در وعده صبحانه یا عصرانه)، مصرف انواع حبوبات در سالاد

سرانه مصرف ماده غذایی، مقدار میانگین مصرف آن را به ازای هر فرد در یک گستره زمانی نشان می دهد.

## غذا، چیزی فراتر از یک پاسخ به احساس گرسنگی است. مصرف غذا؛

- ۱. مورد نیاز برای ماهیچهها، ارسال پیامهای عصبی، جابهجایی یونها و مولکولها از دیواره هر یاخته را تأمین میکند.
- ۲. \_\_\_\_\_ و ساخت و رشد بخشهای مختلف بدن را فراهم میکند. (بخش عمده \_\_\_\_\_ ، \_\_\_ و \_\_\_\_\_ موجود در بدن از غذا تأمین میشود.) این فرآیندها وابسته به انجام واکنشهای شیمیایی هستند، که دمای بدن را نیز تنظیم و کنترل میکنند. هر کدام از این واکنشها، «آهنگ» ویژهای دارند.

تغذیه درست، شامل وعدههای غذایی است که مخلوط منابع از انواع ذرهها را در بر میگیرد. سوء تغذیه هنگامی رخ می نماید که وعدههای غذایی با کمبود نوع خاصی از این ذرات همراه باشد. از طرفی، افزایش نامناسب برخی مولکولها و یونها در غذا نیز، سبب بیماری خواهد شد.

## «غذا، ماده و انرژی»

بدن برای انجام فعالیتهای ارادی و غیرارادی، به ماده و انرژی نیاز دارد. یکی از راههای آزاد شدن انرژی سوختها (مانند بنزین و ...) «سوزاندن» آنها است. هر ماده غذایی نیز انرژی دارد و میزان انرژی به «جرم» آن بستگی دارد.

## دمای یک ماده، از چه خبر میدهد؟ دما: کمیتی که میزان \_\_\_\_ و \_\_\_ اجسام را نشان میدهد.

یا اگر به یخ داده شود، می شود. در این حالتها، با گرفتن گرما، ذرات بیشتر شده و دما می رود یا می شود.    یا ماده عوض می شود.    جنبش نامنظم ذرهها: گاز $\bigcirc$ مایع $\bigcirc$ جامد $/$ آب گرم $\bigcirc$ آب سرد دمای بالاتر $\bigcirc$ میانگین حرکت ذرات بیشتر $\bigcirc$ میانگین انرژی ذرات بیشتر.    یعنی: دمای ماده ؛ معیاری برای توصیف تندی و انرژی جنبشی ذرههای سازنده ماده است.    یکای رایج دما، درجه (
جنبش نامنظم ذرهها: گاز $\bigcirc$ مایع $\bigcirc$ جامد $\bigcirc$ آب سرد دمای بالاتر $\bigcirc$ میانگین رستر $\bigcirc$ میانگین انرژی $\bigcirc$ ذرات بیشتر $\bigcirc$ میانگین انرژی $\bigcirc$ نارژی جنبشی ذرههای سازنده ماده است. یعنی: دمای ماده $\bigcirc$ معیاری برای توصیف $\bigcirc$ تندی و $\bigcirc$ انرژی جنبشی ذرههای سازنده ماده است. یکای رایج دما، درجه $\bigcirc$ $\bigcirc$ $\bigcirc$ اما یکای دما در $\bigcirc$
دمای بالاتر $\rightarrow$ میانگین حرکت ذرات بیشتر $\rightarrow$ میانگین انرژی ذرات بیشتر.  یعنی: دمای ماده ؛ معیاری برای توصیف تندی و انرژی جنبشی ذرههای سازنده ماده است.  یکای رایج دما، درجه (      ) اما یکای دما در $\cdot$ SI (            ) است.  ارزش دمایی ۱ درجه سانتیگراد برابر ۱ کلوین  لذا در فرآیندهایی که دما تغییر میکند، $\cdot$
یعنی: دمای ماده ؛ معیاری برای توصیف تندی و انرژی جنبشی ذرههای سازنده ماده است. یکای رایج دما، درجه ( ) اما یکای دما در ، $SI$ ( ) است. ارزش دمایی ۱ درجه سانتی گراد برابر ۱ کلوین
یکای رایج دما، درجه ( ) اما یکای دما در ،SI ( ) است. ارزش دمایی ۱ درجه سانتیگراد برابر ۱ کلوین   لذا در فرآیندهایی که دما تغییر میکند، $\delta T \cap \delta $ است.
ارزش دمایی ۱ درجه سانتی گراد برابر ۱ کلوین  لذا در فرآیندهایی که دما تغییر میکند، $\delta T \otimes \delta D$ است.  با هم بیندیشیم صفحه ۵۵:  ۱. الف) شکل A نمونهای از هوا را در نشان می دهد.  ب) شکل $\delta D$ نمونهای از هوا را در یک روز نشان می دهد.  پ) اگر مجموع انرژی جنبشی ذرههای سازنده یک نمونه ماده، همارز با انرژی گرمایی آن باشد؛ انرژی گرمایی بیشتر بوده زیرا آن بیشتر است.  ۲. الف) میانگین تندی مولکولها در ظرف $\delta D$ ظرف $\delta D$
لذا در فرآیندهایی که دما تغییر میکند، $\delta T \odot \delta T$ است. $\delta T \odot \delta T$ با هم بیندیشیم صفحه ۵۵:  ۱. الف) شکل $A$ نمونهای از هوا را در نشان می دهد.  ب) شکل $B$ نمونهای از هوا را در یک روز نشان می دهد.  پ) اگر مجموع انرژی جنبشی ذرههای سازنده یک نمونه ماده، هم ارز با انرژی گرمایی آن باشد؛ انرژی گرمایی $T$ بیشتر بوده زیرا آن بیشتر است.  ۲. الف) میانگین تندی مولکولها در ظرف $T$ ظرف $T$
با هم بیندیشیم صفحه ۵۵:  ۱. الف) شکل $A$ نمونهای از هوا را در نشان می دهد.  ب) شکل $B$ نمونهای از هوا را در یک روز نشان می دهد.  پ) اگر مجموع انرژی جنبشی ذرههای سازنده یک نمونه ماده، همارز با انرژی گرمایی آن باشد؛ انرژی گرمایی $_{_{_{_{_{_{_{_{_{_{_{_{_{_{_{_{_{_{_{$
۱. الف) شکل $A$ نمونهای از هوا را در نشان می دهد. ب) شکل $B$ نمونهای از هوا را در یک روز نشان می دهد. پ) اگر مجموع انرژی جنبشی ذرههای سازنده یک نمونه ماده، همارز با انرژی گرمایی آن باشد؛ انرژی گرمایی بیشتر بوده زیرا آن بیشتر است. ۲. الف) میانگین تندی مولکولها در ظرف $A$ ظرف $B$
ب) شکل ،B نمونهای از هوا را در یک روز نشان میدهد. پ) اگر مجموع انرژی جنبشی ذرههای سازنده یک نمونه ماده، همارز با انرژی گرمایی آن باشد؛ انرژی گرمایی بیشتر بوده زیرا آن بیشتر است. ۲. الف) میانگین تندی مولکولها در ظرف $A$ ظرف $B$
$\psi$ ) اگر مجموع انرژی جنبشی ذرههای سازنده یک نمونه ماده، همارز با انرژی گرمایی آن باشد؛ انرژی گرمایی $_{$
سی بیشتر بوده زیرا سی آن بیشتر است. $igcap A$ نیدی مولکولها در ظرف $igcap A$ ظرف $igcap A$
B. الف) ميانگين تندي مولكولها در ظرف A ظرف $A$
ب) ان ژی گرمایہ ظرف A )ظرف B (جون آن بیشتہ است.)
با هم بیندیشیم ۱: یکسان، دمای متفاوت $ ightarrow$ انرژی گرمایی متفاوت
با هم بیندیشیم $7:$ یکسان، متفاوت $ o$ انرژی گرمایی متفاوت
<b>نتیجه:</b> انرژی گرمایی یک نمونه ماده، هم به و هم به بستگی دارد.
تذکر: چون کار کردن «تعداد ذرات»، آسان نیست میتوان به جای آن، ماده را در نظر گرفت. چنانکه در فیزیک
نیز، انرژی جنبشی از رابطه به دست میآید.
تهیه غذا آبپز، تجربه تفاوت «گرما» و «دما»
کرما، صورتی از و یکای آن در ،SI () است. $(SI^*,s^{-1})$ است.
از یکای ( ییز برای بیان مقدار گرما در پزشکی و زیست شناسی و علم تغزیه استفاده می شود.
تعریف ژول:
تعریف کالری:
$cal = $ $J$
انرژی گرمایی: انرژیهای جنبشی ذرات ماده / دما: انرژی جنبشی ذرات ماده
انرژی گرمایی و دما، از ویژگیهای یک «نمونه ماده» و برای توصیف آن «ماده» به کار رود.